

KUIS LAJU REAKSI

NAMA :
KELAS :
NO ABSEN :

1. Dari percobaan reaksi:



Diperoleh data sebagai berikut

No	Bentuk CaCO ₃	Konsentrasi HCl [M]	Waktu	Suhu
1.	10 gram serbuk	0,2	2	25
2.	10 gram butiran	0,2	6	25
3.	10 gram bongkahan	0,2	5	25
4.	10 gram butiran	0,4	4	25
5.	10 gram butiran	0,2	3	25

Pada percobaan 1 dan 3 laju reaksi dipengaruhi oleh....

- (A) Temperatur
- (B) Katalis
- (C) Suhu
- (D) Luas permukaan
- (E) Konsentrasi

2. Data reaksi antara logam seng dengan asam klorida

No	Bentuk logam Zn	Konsentrasi HCl
1	Granula	0,05 M
2	Lempeng	0,05 M
3	Serbuk	0,05 M
4	Larutan	0,05 M
5	Gas	0,05 M

Reaksi yang berlangsung paling cepat terjadi pada nomor

- (A) 1
- (B) 2
- (C) 3
- (D) 4
- (E) 5

3. Data reaksi 20 gram logam besi dengan 50 ml larutan HCl sebagai berikut!

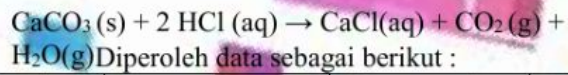
Percobaan Massa/ bentuk logam Fe [HCl] M

No.	Jenis logam Fe	Hasil pengamatan
1.	20 gram serbuk	Timbul gas
2.	20 gram kepingan	Timbul gas
3.	20 gram batangan	Timbul gas
4.	20 gram Bongkahan	Timbul gas
5.	20 gram lempangan	Timbul gas

Reaksi paling cepat terdapat pada nomor....

- (A) 1
- (B) 2
- (C) 3
- (D) 4
- (E) 5

4. Dari percobaan reaksi:



Perobaan	Bentuk CaCO ₃ (10 gram)	Konentrasi 25mL HCl (M)	Waktu (s)	Temperatur (°C)
1	Serbuk	0,2	4	25
2	Butiran	0,4	6	25
3	Bongkahan	0,2	10	25
4	Butiran	0,2	8	25
5	Butiran	0,2	3	35

Berdasarkan data tersebut:

- Tentukanlah pasangan percobaan yang merupakan laju reaksi yang dipengaruhi oleh faktor luas permukaan
- Tentukanlah pasangan percobaan yang merupakan laju reaksi yang dipengaruhi oleh faktor suhu
- Tentukanlah pasangan percobaan yang merupakan laju reaksi yang dipengaruhi oleh faktor konsentrasi
- Tentukanlah variabel tetap, variabel bebas dan variabel terikat untuk data pada percobaan 2 dan 4

5. Perhatikan tabel berikut ini:

No	Seng	[HCl]	Suhu
1	Serbuk	0,1	35
2	Serbuk	0,1	45
3	Lempeng	0,2	25
4	Serbuk	0,2	45
5	lempeng	0,2	45

Urutan laju reaksi dari yang paling lambat sampai optimum adalah....

- 1-2-3-4-5
- 2-3-4-5-1
- 3-5-1-2-4
- 5-4-3-2-1
- 3-2-1-4-5